# (19) 日本国特許庁(JP)

# (12)公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特**服2004-244427** 

(P2004-244427A) (43) 公開日 平成16年9月2日(2004.9.2)

(51) Int.C1.7	F I	テーマコード (参考
COSF 4/70	COSF 4/70	4J011
CO8F 2/06	COSF 2/06	4 J 1 0 0
CO8F 136/06	COSF 136/06	4 J 1 2 8

## 審査請求 未請求 請求項の数 13 〇1. (全 17 頁)

		THE THE PARTY OF	THE THREE PROPERTY IS OF THE IT
(21) 出願番号 (22) 出願日	特願2003-32360 (P2003-32360) 平成15年2月10日 (2003.2.10)	(71) 出願人	000000206 字部興産株式会社
	7 3410   23110H (2000: 2:10)	Į.	
			山口県宇部市大字小串1978番地の9
		(72) 発明者	馬場 義甫
			千葉県市原市五井南海岸8番の1 字音
		1	産株式会社高分子研究所内
		(72) 発明者	甲斐 義幸
			千葉県市原市五井南海岸8番の1 字部
		İ	産株式会社高分子研究所内
		(72) 発明者	村上 真人
		(12) 764/11	
		1	千葉県市原市五井南海岸8番の1 字部
			産株式会社高分子研究所内
		Fターム(参	考) 4J011 HA03 HB13

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】ポリプタジエン組成物およびその製造方法

#### (57) 【要約1

【課題】1,3-ブタジエンの重合による、ゲル合有量の少ないシス-1,4 重合体とシンジオタクチック-1,2 重合体からなる補強ポリブタジエンゴムの新規な製造方法を提供する。

「解決手段」1、3 ープタジエンをシスー1、4 重合してシスー1、4 重合体を製造し、次いでこの重合系で シンジオタクテックー1、2 重合してシンジオタクテックー1、2 重合体を製造するポリブタジエン組成物の 製造方法において、シスー1、4 重合の触媒が(a)コバルト化合物、(b)周期律表第13 統元素の有機金 属化合物、及び(c)水から得られる触媒であり、シンジオタクチックー1、2 重合の触媒が、イオウ化合物 を含む触媒系であって、かつ、シスー1、4 重合体の分子量を(1)非環状オレフィン(2)環状非共役ジエ ン(3) 集積・重結合をもつ化合物、から選ばれる化合物で調節することを特徴とするポリブタジエン組成物 製造方法。

【選択図】なし

## 【特許請求の範囲】

## 【請求項1】

1, 3-ブタジエンをシス-1, 4重合してシス-1, 4重合体を製造し、次いでこの重合系でシンジオタクチック-1, 2重合してシンジオタクチック-1, 2重合体を製造するポリプタジエン組成物の製造方法において,シス-1, 4重合の触媒が(a) コパリト化合物、(b) 周期律表第13 法元素の有機金属化合物、及び(c) 水から得られる触媒であり、シンジオタクチック-1, 2重合の触媒が、イオウ化合物を含む触媒系であって、かつ、シス-1、4重合体の分子量を(1) 非環状オレフィン(2) 環状非共役ジエン(3) 集積二重結合をもつ化合物、から選ばれる化合物で調節することを特徴とするポリプタシエン組成物の製造方法。

# 【請求項2】

重合溶媒として芳香族化合物を用いないことを特徴とする請求項1に配載のボリブタジエン組成物の製造方法。 【請求項3】

(1) 非環状プレフィン(2) 環状非共役ジエン(3)集積二重結合をもつ化合物、から選ばれる化合物を2種類以上併用して分子量を調節することを特徴とする請求項1~2に記載のポリブタジエン組成物の製造方法。 「諸文項 4]

非環状オレフィンが、1-オレフィンであることを特徴とする請求項 $1\sim3$ に記載のポリプタジエン組成物の製造方法。

### 【請求項5】

非環状オレフィンが、エチレンであることを特徴とする請求項 $1 \sim 4$ に記載のポリブタジエン組成物の製造方法。

環状非共役ジエンが、1,5-シクロオクタジエン、2,5-ノルボルナジエンであることを特徴とする請求項1~3に配載のボリブタジエン組成物の製造方法。

#### This was a la

集積二重結合をもつ化合物が、アレン、または1, 2-ブタジエンであることを特徴とする請求項1~3に記載のポリブタジエン組成物の製造方法。

#### 【請求項8】

シスー 1、4 重合体の分子量を、1、3 ープタジエン及び重合溶媒よりも低沸点の化合物で調節することを特徴とする請求項 1 に記載のポリプタジエン組成物の製造方法。

#### [請求項9]

該シスー 1 、 4 重合の触媒において、 (B)  $\angle$  (C) = 0 .  $7\sim5$  (モル比) であることを特徴とする請求項 1 に記載のポリプタジエン組成物の製造方法。

#### 【請求項10】

該シンジオタクチック-1,2重合の触媒として、コバルト化合物、トリアルキルアルミニウム化合物、及びイオウ 化合物を用いることを特徴とする請求項1~9に記載のポリブタジエン組成物の製造方法。

#### 【請求項11】

該ポリプタジエン組成物が、(I) 沸騰nーヘキサン不溶分1~30重量%と(II) 沸騰nーヘキサン可溶分99 ~70重量%とからなる補強ポリブタジエンであることを特徴とする請求項1~10に配載のポリブタジエン組成物の製造方法。

### 【請求項12】

該ポリプタジエン組成物が、(I)シンジオタクチックー1、2ーポリプタジエンからなる沸騰 $_1$ ーヘキサン不溶分が $_1$ ~30重量%と(II)90%以上のシス構造を有するシスー1、4ーポリプタジエンからなる沸騰 $_1$ ーヘキサン可溶分99~70重量%とからなる補強ポリプタジエンであることを特徴とする請求項 $_1$ ~11に記載のポリプタジエン組成物の製造方法。

#### 【請求項13】

請求項1~12に記載の方法で製造されたことを特徴とするポリプタジエン組成物。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】

本発明は、1,3-プタジエンの重合による、シス-1,4重合体とシンジオタクチック-1,2重合体からなる補 強ポリプタジエンゴム(以下、VCRと略す)の新規な製造方法に関する。

【0002】 【従来の技術】

特公昭 49-17666 号(特許文献1),特公昭 49-17667 号(特許文献2)には、VCRの製造方法として、 不活性有機溶媒中で1, $3-ブタジエンを、水、 可溶性コパルト化合物及び一般式 <math>A1R_n$   $X_{3-n}$  で表せる有機アルミニンムクロライドから得られた触媒を用いてシスー1,4 重合し、次いでこの重合系に可溶性ニパルト化合物と一般式  $A1R_3$  で表せる有機アルミニウム化合物と二硫化炭素とから得られるシンジオタクチックー1,2 重合触媒を存在させて1,3-ブタジエンをンンジオタクチックー1,2 重合触媒を存在させて1,3-ブタジエンをンンジオタクチックー1,2 重合

[0003]

また、特公昭62-171号公報 (特許文献3) , 特公昭63-36324号公報 (特許文献4) , 特公平2-37927号公報 (特許文献5) , 特公平2-38081号公報 (特許文献6) , 特公平3-6356号公報 (特許文献6) , 特公平3-6356号公報 (特許文献7) などにはVCの製造法として二硫化炭素の存在下又は不在下に1、3-ブタジエンをシス-1、4重合してVCRを製造したり、VCRを製造した後に1、3-ブタジエンと二硫化炭素を実質的に含有しない1、3-ブタジエンや不活性有機溶媒を循環させる方法などが記載されている。更に特公平4-48815号公報 (特許文献8) には配合物のダイスウェル比が小さく、その加端物がタイヤのサイドウォールとして好適な、引張広方と新屈由亀製成長性に優れたVCRが記載されている。

[0004]

従来のVCRの製造方法では、ベンゼン、トルエン、キシレンなどの芳香族炭化水素などの不活性有機溶媒で行われてきた。これらの溶媒を用いると重合溶液の粘度が高く撹拌、伝熱、移送などに問題があり、溶媒の回収には過大なエネルギーが必要であった。

[0005]

また、高沸点化合物を分子量調節剤として用いる場合、分離回収して再利用することが経済上、製品物性上の理由から好ましいが、生成したポリマー溶液からの分離には多大なエネルギーを要する問題があった。

[0006]

特開2000-44633号公報 (特許文献9) には、C4留分を主成分とする不括性有機溶媒中で1、3-ブタジエンを、ハロゲン含有有機アルミニウム化合物、可溶性コパルト化合物及び水からなる触媒系を用いてシス-1、4 重合し、得られ重合反応混合物中に可溶性コパルト化合物、トリアルキルアルミニウム化合物及び正硫化炭素とから得られるシンジオタクチック-1、2重合性を解説を存在させて、シンジオタクチック-1、2重合して新規及VCRを製造する方法が提供されている。そして、得られたVCRは、沸騰n-ヘキサン不溶分が3~30重量%と沸騰nーヘキサン可溶分97~70重度%とからなり、該沸騰n-ヘキサン不溶分が短纖維結晶の分散形態を有するシンジオタクチック-1、2-ポリブタジエンであり、該沸騰n-ヘキサン可溶分のシス構造が90%以上のシス-1、4-ボリブタジエンからなるVCR組成物であることが開示されている。

[0007]

しかしながら、1、3-ブタジエンの重合においては生成ポリマー中に二重結合を含むため、特に芳香族裕鍵を含有 しない場合はゲルが生成しやすい。また、常圧重合で行う場合は、1、3-ブタジエンの沸点が低いため重合を低温 度で行う必要があり、触媒系によっては重合活性が低い場合があり、改良が望まれている。

```
[0008]
【特許文献1】
```

特公昭 4 9 - 1 7 6 6 6 号公邸

【特許文献2】 特公昭49-17667号

【特許文献3】

特公昭62-171号公報

【特許文献4】

特公昭63-36324号公報

【特許文献5】

特公平2-37927号公報

【特許文献6】

特公平2-38081号公報 【特許文献7】

特公平3-63566号公報

【特許文献 8】

特公平4-48815号公報

【特許文献9】

特開2000-44633号公報

[00009]

【発明の解決しようとする課題】

本発明は、1,3-プタジエンの重合による、ゲル含有量の少ないシス-1,4重合体とシンジオタクチック-1, 2 重合体からなる補強ポリプタジエンゴム (以下、VCRと略す) の新規な製造方法を提供するものである。 [0010]

【課題解決のための手段】

本発明は、1,3-ブタジエンをシス-1,4重合し,次いでこの重合系でシンジオタクチック-1,2重合するポ リプタジエン組成物の製造方法において、シスー1、4重合の触媒が(a)コバルト化合物、(b)周期律表第13 族元素の有機金属化合物、及び(c)水から得られる触媒であり、シンジオタクチックー1、2重合の触媒が、イオ ウ化合物を含む触媒系であって、かつ、シスー1、4重合体の分子量を(1)非環状オレフィン(2)環状非共役ジ エン (3) 集積二重結合をもつ化合物、から選ばれる化合物で調節することを特徴とするポリプタジエン組成物の製 造方法に関する。

[0011]

また、本発明は、重合溶媒として芳香族化合物を用いないことを特徴とする上記のポリブタジエン組成物の製造方法 に関する。

[0012]

また、本発明は、(1)非環状オレフィン(2)環状非共役ジエン(3)集積二重結合をもつ化合物、から選ばれる 化合物を2種類以上併用して分子量を調節することを特徴とする上記のボリブタジエン組成物の製造方法に関する。

### [0013]

また、本発明は、非環状オレフィンが、1-オレフィン、特にエチレンであることを特徴とする上記のポリブタジェ ン組成物の製造方法に関する。

[0014]

また、本発明は、環状非共役ジエンが、1,5-シクロオクタジエン、2,5-ノルボルナジエンであることを特徴 とする上記のポリブタジエン組成物の製造方法に関する。

[0015]

また、本発明は、集積二重結合をもつ化合物が、アレン、または1,2-ブタジエンであることを特徴とする上記の ポリブタジエン組成物の製造方法に関する。

[0016]

また、本発明は、シス-1, 4重合体の分子量を、1, 3-ブタジェン及び重合溶媒よりも低沸点の化合物で調節することを特徴とする上紀のポリプタジェン組成物の製造方法に関する。

[0017]

また、本発明は、該シスー1、4重合の触媒において (B)  $\angle$  (C) = 0.7~5 (モル比) であることを特徴とする上記のボリブタジエン組成物の製造方法に関する。

[0018]

また、本発明は、該シンジオタクチックー1, 2重合の触媒として、コバルト化合物、トリアルキルアルミニウム化合物、及びイオウ化合物を用いることを特徴とする上記のポリプタジエン組成物の製造方法に関する。

[0019]

また、本発明は、核ポリプタジエン組成物が、 (1) シンジオタクチック-1, 2 -ポリプタジエンからなる沸騰 n - ヘキサン不協分が1~30 重量%と (1 I) 90%以上のシス構造を有するシス-1, 4 -ポリプタジエンからなる沸騰 n - ペキサン可溶分99~70重量%とからなる補強ポリプタジエンであることを特徴とする上記のポリプタジエン組成物の製造方法に関する。

[0020]

また、本発明は、上記の方法で製造されたことを特徴とするポリプタジエン組成物に関する。

[0021]

【発明の実施の形態】

本発明のポリプタジエンの製造に用いられる溶媒としては、n-ヘキサン、ブタン、ヘブタン、ベンタン等の直鎖状脂肪族炭化水素、シクロペンタン、シクロヘキサン等の環状脂肪族炭化水素、1-ブテン、シス-2-ブテン、トランス-2-ブテン等のC4留分のオレフィン系炭化水素、ミネラルスピリット、ソルベントナフサ、ケロシン等の炭化水素系溶媒が挙げられる。単独で用いてもよく、また、混合して用いてもよい。中でも、シクロヘキサンを含有する溶媒が好ましく用いられる。特に、シクロヘキサン並びにシス-2-ブテン及びトランス-2-ブテンなどのC4留分との混合物などが好適に用いられる。

[0022]

シスー1. 4 整合の触媒で用いられる (a) 成分のコバルト化合物としては、コバルトの塩や錯体が好ましく用いられる。特に好ましいものは、塩化コバルト、臭化コバルト、硝酸コバルト、オクチル酸コバルト、ナフテン酸コバルト、 ・ 酢酸コバルト、マロン酸コバルト等のコバルト強や、コバルトのピスアセチルアセトメートキーリスアセチルア セトネート、アセト酢酸エチルエステルコバルト、ハロゲン化コバルトのトリアリールフォスフィン錯体、トリアル キルフォスフィン錯体、ビリジン錯体やビコリン錯体等の有機塩基鉛体、もしくはエチルアルコール錯体等が挙げられる。

[0023]

本発明における触嫌系の (b) 成分である周期律表第13族元素の有機金属化合物としては、例えば、有機アルミニウム等が用いられる。これらの化合物の内で好ましいのは、トリアルキルアルミニウムやジアルキルアルミニウムクロライド、ジアルキルアルミニウムブロマイド、アルキルアルミニウムセスキクロライド、アルキルアルミニウムセスキクロマイド、アルキルアルミニウムセスキグロマイド、アルキルアルミニウムジクロライド等である。

[0024]

具体的な化合物としては、トリメチルアルミニウム、トリエチルアルミニウム、トリイソブチルアルミニウム、トリ ヘキシルアルミニウム、トリオクチルアルミニウム、トリデシルアルミニウムなどのトリアルキルアルミニウムを挙 げることができる。

[0025]

さらに、ジメチルアルミニウムクロライド、ジエチルアルミニウムクロライドなどのジアルキルアルミニウムクロラ イド、セスキエチルアルミニウムクロライド、エチルアルミニウムジクロライドなどのような有機アルミニウムハロ ゲン化合物、ジエチルアルミニウム ハイドライド、ジイソブチルアルミニウムハイドライド、セスキエチルアルミニウムハイドライドのような水素化有機アルミニウム化合物も含まれる。

#### [0026]

これらの有機アルミニウム化合物は、二種類以上併用することができる。特に有機アルミニウム成分中のハロゲン原  $\mathcal{F}(X)$  と、アルミニウム原子との比((X/AI) が $0.1\sim0.9$ の範囲となるように組み合わせることが好ました。

#### [0027]

- (a) 成分のコパルト化合物の使用量は、プタジエン1モルに対し、通常、コパルト化合物が $1\times10^{-7}\sim1\times10^{-4}$ モル、好ましくは $1\times10^{-6}\sim1\times10^{-4}$ モル、好ましくは $1\times10^{-6}\sim1\times10^{-4}$ モルの範囲である。
- (a) 成分と(b) 成分とのモル比(b) / (a) は、好ましくは0. 1~5000、より好ましくは1~2000である。
- [0029]
- (b) 成分と (c) 成分とのモル比 (b) / (c) は、好ましくは 0.  $7\sim5$  であり、特に好ましくは 0.  $8\sim4$  であり、さらに特に好ましくは  $1\sim3$  である。
- [0030] 触媒成分の凝加順序は特に制限はないが、不活性溶媒中で(b)成分と(c)成分とを混合熟成して用いることが好 ましい。
- [0031]

熟成条件としては、不活性溶媒中、**盟合**すべき共役ジエン化合物モノマーの存在下又は不存在に(b)成分と(c)成分と(c)成分と混合する。熟成施度は $-50\sim80$ ℃、好ましくは $-10\sim50$ ℃であり、熟成時間は $0.01\sim24$ 時間、好ましくは $0.05\sim5$ 時間である。

#### [0032]

本発明における 1,3 ープタジエン及び重合溶媒よりも低沸点の化合物としては、水素、1 ーオレフィン、1,2 ージオレフィンが挙げられる。

#### [0033]

本発明における1, 3 – ブタジエン及び重合溶媒よりも低沸点の化合物の具体例としては、水素、(沸点 – 2 5 3  $\mathbb C$ )、エチレン(沸点 – 1 0 4  $\mathbb C$ )、プロピレン(沸点 – 4 8  $\mathbb C$ )、1 – ブテン(沸点 – 6 3  $\mathbb C$ )、イソブテン(沸点 – 7  $\mathbb C$ )、アレン(沸点 – 3 4  $\mathbb C$ )等が挙げられるが、中でもエチレンが好ましい。

### [0034]

1, 3-ブタジエン及び重合溶媒よりも低沸点の化合物の添加量に特に制限はなく、所望の分子量を達成するのに必要なだけ添加するのが好ましく、溶媒として用いることも可能である。

### [0035]

重合温度は $-30\sim10.0$ ℃の範囲が好ましく、 $30\sim8.0$ ℃の範囲が特に好ましい。重合時間は $1.05\sim1.2$ 時間 の範囲が好ましく。 $2.05\sim6$ 時間が特に好ましい。また、重合圧は、常圧又は1.0気圧(ゲージ圧)程度までの加圧下に行われる。

#### [0036]

シス-1, 4重合後のポリマー機度は5〜26重最多となるように行うことが好ましい。重合権は1槽、又は2槽以上の槽を連結して行われる。重合は重合権(重合器)内にて溶液を提序混合して行う。重合に用いる重合権としては高粘度液膜光装置付きの重合補。例えば特公昭40〜2645円に配載された装置を用いることができる。

#### [0037]

[0038]

前記の如くして得られたシスー 1, 4重合反応混合物に、必要に応じて 1, 3 - ブタジエンを追加添加することができる。次いでこの重合系でシンジオタクチック - 1, 2 重合の無線として、イオウ化合物を含む触線系を用いる。

[0039]

シンジオタクチック-1, 2重合の触媒としては、トリアルキルアルミニウム化合物、イオウ化合物、及び、必要に応じてコパルト化合物からなる触媒系が用いられる。

[0040]

イオウ化合物としては、二硫化炭素、イソチオシアン酸フェニル、キサントゲン酸化合物などが挙げれられる。中でも、二硫化炭素が好ましい。

トリアルキルアルミニウム化合物、及び、コバルト化合物としては、前記シス-1, 4重合で用いた化合物が挙げられる。

[0041]

トリアルキルアルミニウム化合物は1、3 - ブタジエン1モル当たり0. 1ミリモル以上、特に0. 5 ~ 6 0ミリモルが好ましい。イオウ化合物は特に限定されないが水分を含まないものであることが好ましい。イオウ化合物の濃度は20ミリモル/し以下、特に好ましくは0. 01~10ミリモル/してある。

[0042]

1、2 重合する温度は0で~100で、好ましくは10~100で、更に好ましくは20~100でである。1、2 重合する家の重合系には前記のシス重合被1000重整部当たり1~500重観部、好ましくは1~200重整部の1、3 一ブタジエンを添加することで1、2 重合時の1、2 一ポリプタジエンの収量を増大させることができる。重合時間(平均滞留時間)は10分~2中間の範囲が好ましい。1、2 重合後のボリマ一濃度は0~29重量をとなるように1、2 重合を行うことが好ましい。重合補は1構、又は2構以上の槽を連結して行われる。重合は重合槽(銀合器)内にて重合裕液を提拌混合して行0。1、2 重合に用いる重合槽としては1、2 重合中に更に高粘度とな0、ボリマーが付着しやすいので高粘度液提拌装置付きの重合槽、例えば特公昭10~10 4 5 号公報に記載された装置を用いることができる。

[0043]

重合反応が所定の重合率に達した後、常法に従って公知の老化防止剤を添加することができる。老化防止剤の代表としてはフェノール系の2、6 - ジェ トーブチルー p ー フレゾール(BHT)、リン系のトリノニルフェニルフォスフィト(TNP)、破黄系のジラウリルー3、3  $^*$  一 テオップロピオネート(TPL)などが挙げられる。単独でも2種以上組み合わせて用いてもよく、老化防止剤の添加はVCR100重畳部に対して0、001~5重焦部である

[0044]

次に重合停止剤を重合系に加えて停止する。例えば重合反応終了後、重合停止槽に供給し、この重合溶液にメタノール、エタノールなどのアルコール、水などの極性溶媒を大量に投入する方法、塩酸、硫酸などの無機酸、酢酸、安息香酸などの有機酸、塩化水素ガスを重合溶液に導入する方法などの、それ自体公知の方法である。

[0045]

次いで、重合権内部を必要に応じて放圧し、洗浄、乾燥工程等の後処理を行って生成したVCRを分離、洗浄、乾燥する。

[0046]

このようにして得られたVCRは、(I) 沸騰nーペキサン不溶分 (H. I.) 1~30 重量%と (II) 沸騰nーペキサン可溶分99.70 重量%とからなるが、沸騰nーペキサン可溶分はミクロ構造が90%以上のシスー1, 4一ポリブタジエンであることが好ましい。沸騰nーペキサン不溶分の融点は180~215℃が好ましい。VCRの100℃におけるMLは20~150、好ましくは25~100℃ある。VCR中に分散したシン

ジオタクチック-1, 2ポリプタジエンはシス-1, 4-ポリプタジエンマトリックス中に微細な結晶として均一に分散している。

[0047]

本発明により得られるVCRは単独でまたは他の合成ゴム若しくは天然ゴムとブレンドして配合し、必要ならばブロセス油で油展し、次いでカーボンブラックなどの充填剤、加硫剤、加硫配温剤その他通常の配合剤を加えて加硫し、トレッド、サイウォール、スティフナー、デードンスラー、インナーライナー、カーカスなどタイヤ用として、あるいは、ホース、ベルト、その他の各種工業用品等、機械的特性及び耐摩耗性が要求されるゴム用途に使用される。また、ブラスチックスの改資剤として使用することもできる。

[0048]

【実施例】

ミクロ構造は、赤外吸収スペクトル分析によって行った。シスー 1, 4構造は 7 4 0 c m  $^{-1}$ 、トランスー 1, 4構造は 9 6 7 c m  $^{-1}$ 、1, 2  $^{-1}$  4  $^{-1}$  6  $^{-1}$  6  $^{-1}$  7 c m  $^{-1}$  8  $^{-1}$  7 c m  $^{-1}$  9  $^{-1}$  8  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^{-1}$  9  $^$ 

[0049]

ムーニー粘度(ML1+4)は、JIS K6300に準拠して測定した。

[0050]

トルエン溶液拡度 (T<sub>Cp</sub>) は、ポリマー2.28gをトルエン50m1に溶解した後、標準液として粘度計校正用 標準液 (JIS 28809) を用い、キャノンフェンスケ粘度計No.400を使用して、25℃で測定した。 【0051】

沸騰n — ヘキサン不溶分(H. I.) は、ソックスレー抽出器を用い、円筒ろ紙に入れた2gのポリマーを、200m1のn — ヘキサンで4時間沸醤抽出して得られる残部の重量%として計算した。 【0052】

n s p / C は、沸騰 n ー ヘキサン不裕分の 0. 2 g / d l テトラリン溶液を用い、ウッペローデ粘度計N o. 5 0 を用いて 1 3 5 ℃における還元粘度として求めた。  $\{0,05.3\}$ 

沸騰n-ヘキサン不溶分の融点及び融解熱量は、DSCチャートのピークトップ温度並びにピーク面積から求めた。

[0054]

実施例1

(1) シス・1. 4成分の製造

(2) シンジオ・1, 2成分の製造

次に、トリエチルアルミニウム(TEA)のシクロヘキサン溶液(1 mol/L)3. 6 mlを添加し、引き続きオクチル酸コパルト( $Co(Oct)_2$ )のトルエン溶液(0.05 mol/L)0. 7 mlを添加し、さらに60 color 20 分重合させた。老化防止剤を含むエタノール、ベブタン(<math>1/L)溶液5 mlを添加し、重合を停止した。オートクレーブ内等を放圧した後、重合液をエタノールに投入し、ポリプタジエンを回収した。次いで、回収したポリプタジエンを50 color 6 時間裏空乾燥した。重合結果を表2に示した。

[0055]

実施例2

(1) シス・1, 4成分の製造

内容量1. 5Lのオートクレーブの内部を窒素電換し、シクロヘキサン 210 ml、2-ブテン 265 ml及び1、3-ブタジエン 230 mlからなる溶液を仕込み、水濃皮が 52 mg/Lとなるように水を添加した後、さらに、二硫化炭素を 24 mg/L、1、5-ンクロオクタジェンを 9. 21 mm 01/Lになるように添加し、毎分 700 回転の 730 分間機件した。溶液の温度を 25 ℃とした後、エチレンを 0. 5 Kg/c m 2 圧入し、5 分後、ジェチルアルミニウムクロライド(DEAC)のシクロヘキサン溶液(1mo 1/L) 2. 3mlを添加してさらに 5分間機件した。溶液の温度を 25 8 ℃とした後、オクチル酸コパルト(200 200 のシクロヘキサン溶液(21 mm 21 mm 22 のシクロヘキサン溶液(21 mm 23 mm 24 mm 23 mm

L) 6. 3 m l を添加して重合を開始し、70℃で20分重合を行った。

(2) シンジオ・1, 2成分の製造

次いで、実施例1におけるシンジオ・1, 2成分の製造と同様に重合を行った。重合結果を表2に示した。 [0056]

# 実施例3

### (1) シス・1. 4成分の製造

1, 5 - シ 0 1  $\sqrt{2}$   $\sqrt{2$ 

(2) シンジオ・1, 2成分の製造

次いで、実施例1におけるシンジオ・1,2成分の製造と同様に重合を行った。重合結果を表2に示した。 [0057]

#### 宝施例4

## (1) シス・1. 4成分の製造

1, 5-シクロオクタジエンを添加せず、エチレンを1.  $75 \, \mathrm{Kg/cm^2}$ 圧入したほかは実施例  $2 \, \mathrm{cmkem}$  行った。

(2) シンジオ・1, 2成分の製造

次いで、実施例1におけるシンジオ・1, 2成分の製造と同様に重合を行った。重合結果を表2に示した。

# 【0058】 実施例5

# (1)シス・1、4成分の製造

実施例1と同様に重合を行った。

### (2) シンジオ・1, 2成分の製造

次に、トリエチルアルミニウム(TEA)のシクロヘキサン熔液(1 mol/L)3. 6 mlを添加し、水2 0 mgを添加した後、引き続きオクチル酸コバルト( $Co(oct)_2$ )のトルエン溶液(0.06mol/L)0. 7 ml を添加し、さら $6 0 coc_2$ 0分重合させた。老化防止剤を含むエタノールバーブタン(1/1)溶液5 ml を添加し、重合を停止した。オートクレーブ内部を放圧した後、重合液をエタノールに投入し、ボリブタジエンを回収した。次いで、回収したボリブタジエンを $5 0 coc_6$ は両度空乾燥した。重合結果を表とに示した。

#### [0059]

# 実施例 6

(1) シス・1, 4成分の製造

### 実施例2と同様に重合を行った。

(2) シンジオ・1, 2成分の製造

次いで、実施例5におけるシンジオ・1, 2成分の製造と同様に重合を行った。重合結果を表2に示した。 【0060】

# 実施例7

(1)シス・1, 4成分の製造

# 実施例3と同様に重合を行った。

(2) シンジオ・1,2成分の製造

次いで、実施例5におけるシンジオ・1,2成分の製造と同様に重合を行った。重合結果を表2に示した。 【0061】

### 実施例8

(1)シス・1,4成分の製造

実施例4と同様に重合を行った。

(2) シンジオ・1, 2成分の製造

次いで、実施例5におけるシンジオ・1,2成分の製造と同様に重合を行った。重合結果を表2に示した。 【0062】

### 実施例9

(1) シス・1, 4成分の製造

実施例1と同様に重合を行った。

(2) シンジオ・1,2成分の製造

次に、トリエチルアルミニウム (TEA) のシクロヘキサン溶液 (1mol/L) 3.6mlを添加し、1,3-ブタジエン110mlを添加した後、引き続きオクチル酸コバルト (Co(Oct)2)0トルエン溶液(0.05ml/L)0.7mlを添加したを、引き続きオクチル酸コバルト (Co(Oct)2)7mlを添加し、さらに60℃で20分量合させた。老化防止発を含むエタール/ヘクサン(1/

1)溶液5mLを添加し、重合を停止した。オートクレーブ内部を放圧した後、重合液をエタノールに投入し、ボリブタジエンを回収した。次いで、回収したポリブタジエンを50℃で6時間真空乾燥した。重合結果を表2に示した

# [0063]

# 実施例10

(1)シス・1,4成分の製造

実施例2と同様に重合を行った。

(2) シンジオ・1.2成分の製造

次いで、実施例9におけるシンジオ・1,2成分の製造と同様に重合を行った。重合結果を表2に示した。

### 【0064】 実施例11

# (1)シス-1,4成分の製造

実施例3と同様に重合を行った。

(2) シンジオ・1, 2成分の製造

次いで、実施例9におけるシンジオ - 1, 2成分の製造と同様に重合を行った。重合結果を表2に示した。 [0065]

# 実施例12

(1)シス・1,4成分の製造

実施例4と同様に重合を行った。

(2) シンジオ-1, 2成分の製造

次いで、実施例9におけるシンジオ・1,2成分の製造と同様に重合を行った。重合結果を表2に示した。 【0066】

# 実施例13

(1) シス・1, 4成分の製造

内容量1. 5 L のオートクレーブの内部を窒素置換し、シクロヘキサン90ml、2-ブテン370ml及び1,3-ブタジエン240mlからなる溶液を仕込み、水濃度が67

mg/Lとなるように水を添加した後、さらに、二硫化炭素を25mg/L、1、5-シクロオクタジェンを10mmo1/Lになるように添加し、毎分700mmo1/Lになるように添加し、毎分700mmo1/L) 1、6m1、トリエチルアルミニウム (TEA) のシクロヘキサン溶液 (1mo1/L) 1、6m1、トリエチルアルミニウム (TEA) のシクロヘキサン溶液 (1mo1/L) 0、8m1を添加してさらに5分間攪拌した。溶液の温度を58でとした後、オクチル酸コパルト ( $Co(Oct)_2$ ) のシクロヘキサン溶液 (5mmo1/L) 1、8m1を添加して重合を開始し、70で 755分無合を行った。

(2) シンジオ・1, 2成分の製造

次に、トリエチルアルミニウム(TEA)のシクロヘキサン溶液(1 mol/L)3. 0 mlを添加し、引き続き水 3 1 mg、1, 3 - ブタジエン140 ml、オクテル酸コバルト( $Co(Oct)_2$ )のトルエン溶液(0. 0 5 m ol/L)0. 7 mlを添加し、さらに65 Cvrlの重合させた。老化防止利を含むエタノール/ヘブタン(1/1)溶液 5 ml を添加し、重合を停止した。オートクレーブ内部を放圧した後、重合液をエタノールに投入し、ポリプタジエンを回収した。次いで、回収したポリブタジエンを50 Cvrl 6時間真空乾燥した。重合結果を表4に示した

[0067]

### 実施例14

(1) シス・1、4成分の製造

内容量1. 51のオートクレーブの内部を窒素置換し、シクロヘキサン90ml、2ープテン370ml及び1,3 ープタジエン240mlからなる溶液を仕込み、水濃皮が67mg/Lとなるように水を添加した後、さらに、二硫化炭素を25mg/L、1,5 ージクロオクタジエンを5mmol/Lになるように添加し、毎分700回転で30 内間操作した。溶液の温度を25℃とた後、エチレンを0.75 K g/ cm² E E人し、5分後、ジエチルアルミニウムクロライド(DEAC)のシクロヘキサン溶液(1mol/L)1.6ml、トリエチルアルミニウムクロライド(DEAC)のシクロヘキサン溶液(1mol/L)0.8mlを添加してさらに5分間操作した。溶液の温度を58℃とした後、オクチル酸コパト(Co(Oct)2)のシクロヘキサン溶液(5mmol/L)1.8mlを添加して重合を開始し、70℃で15分重合を行った。

(2) シンジオ・1, 2成分の製造

次いで、実施例13におけるシンジオ・1,2成分の製造と同様に重合を行った。重合結果を表4に示した。 【0068】

実施例15

### (1)シス・1,4成分の製造

- 1, 5-シクロオクタジエンを添加せず、エチレンを1.  $5 \, \mathrm{Kg/cm^2}$ 圧入したほかは実施例13と同様に重合を行った。
- (2) シンジオ・1. 2成分の製造

次いで、実施例13におけるシンジオ - 1, 2成分の製造と同様に重合を行った。重合結果を表4に示した。

[0069]

実施例16

シンジオ・1, 2成分の製造において、オクチル酸コパルト (Co (Oct) 2) のトルエン溶液 (0.05mol

/L) 添加量を1.1mlに増加させた以外は、実施例14と同様に重合を行った。重合結果を表4に示した。 [0070]

ata Material a . m

実施例17

二硫化炭素濃度を30mg/Lに増加させ、シンジオ -1, 2成分の製造における重合温度を<math>60℃に下げた以外は、実施例14と同様に重合を行った。重合結果を表4に示した。

[0071]

#### **実施例18**

(1) シス・1. 4成分の製造

内容量1. 5Lのオートクレープの内部を窒素置換し、シクロへキサン210ml、2ープテン265ml及び1,3ープタジエン230mlからなる溶液を仕込み、水濃度が52mg/Lとなるように水を添加した後、さらに、工能化炭素を25mg/L、2、5ー/ルボルナジエン(NBD)を0.6mmol/Lになるように添加し、毎分700回転で30分間機幹した。溶液の温度を25℃とした後、エチレンを0.75Kg/cm<sup>2</sup>圧入し、5分後、ジェチルアルミニウムクロライド(DBAC)のシクロヘキサン溶液(1mol/L)2、3mlを添加してさらに5分間機件した。溶液の温度を58℃とした後、オクチル酸コパルト(Co(Oct)2)のシクロヘキサン溶液(1mol/L)50.3mlを添加して宣合を開始し、70℃で20分量合を行った。

(2) シンジオ・1, 2成分の製造

次に、トリエチルアルミニウム (TEA) のシクロヘキサン溶液 (1mol/L) 3.6 mlを添加し、1,3-ブタジエン110mlを添加した後、引き続きオクチル酸コバルト (Co(Co(Ct)) のトルエン溶液 (0.05mol/L) 0.7mlを添加し、さらに60℃で20分重合させた。老化防止剤を含むエタノール/ヘブタン (1/1) 溶液 5-mlを添加し、重合を停止した。オートクレーブ内部を放圧した後、重合液をエタノールにガタン、ポリプタジエンを回収した。次いで、回収したポリブタジエンを50℃で6時間真空乾燥した。重合結果を表6に示した

### [0072]

### 実施例19

(1)シス・1,4成分の製造

内容量1. 5 Lのオートクレーブの内部を窒素覆換し、シクロヘキサン190 ml、2 ープテン240 ml及び1、3 ープタジエン320 mlからなる溶液を仕込み、水濃度が38 mg / Lとなるように水を添加した後、きらに、工能化炭素を25 mg / L、1、2 ープロパジエン (アレン)を3 mmo l / Lになるように添加し、毎分700 回転で30分間機弁した。溶液の温度を25 でとした後、エチレンを1、0 Kg / c m 2 圧入し、5分後、ジエチルアルミニウムクロライド (D E A C)のシクロヘキサン溶液 (1 m o l / L)2、4 mlを添加してさらに5分間機件した。オクチル酸コパルト (Co (Oct)2)のシクロヘキサン溶液 (1 m m o l / L)5、3 mlを添加して重合を開始し、60でで30分重合を行った。

(2) シンジオ・1,2成分の製造

次に、トリエデルアルミニウム(TEA)のシクロへキサン溶液( $1 \mod 1/L$ )3.  $8 \mod 1$  を添加し、引き続き水  $3 4 \mod 8$ . 1,  $3 - プタジェン50 \mod 1$ 、オクチル酸コパルト( $Co(Oct)_2$ )のトルエン溶液( $0.05 \mod 1/L$ )0.  $7 5 \mod 1$  を添加し、さらに $6.0 \% 0.15 \mod 2$  せんりに利き合むエタノール/ヘプタン(1/L) 溶液  $5 \mod 1$  を添加し、重合を停止した。オートクレーブ内部を放圧した後、重合液をエタノールに換入し、ポリプタジェンを回収した。次いで、回収したポリブタジェンを5.0 % 0.16 時間真空乾燥した。重合結果を表 $6 \dim 1$  に示した

[0073]

実施例20

エチレンを $0.8 \, \mathrm{Kg/cm^2}$  圧入した他は、実施例 $1.9 \, \mathrm{と同様}$ に重合を行った。重合結果を表 $6 \, \mathrm{に示した}$ 。

# 【0074】 実施例21

[0075]

実施例22

エチレンを0.8 K g / c m  $^2$  圧入した他は、実施例21 と同様に重合を行った。重合結果を表6 に示した。 [0.076] [表1]

実施例	1, 4重	合条件	1, 2重合	<b>条件</b>	収量
	エチレン	1, 5-COD	追加ブタジエン	水	
	Kg/cm2	mM	ml	mg	g/L
1	0	12.8	0	0	122
2	0.5	9.2	0	0	124
3	1.25	3.7	0	0	120
4	1.75	0	0	0	122
5	0	12.8	0	20	122
6	0.5	9.2	0	20	124
7	1.25	3.7	0	20	123
8	1.75	0	0	20	126
9	0	12.8	110	0	122
10	0.5	9.2	110	0	119
11	1.25	3.7	110	0	121
12	1.75	0	110	0	122

1.4重合条件:モノマー溶液700ml、Bd/CHx/C4=30/35/35、CS2 24mg/L、 [DEAC] =3.3mmol/L、[H2O] =2.9mmol/L、オクチル酸コバルト 0.009mmol/ L、重合温度 70°C、重合時間 20分

1.2重合条件:TEA 5mmol / L、オクチル酸コバルト 0.05mmol / L、重合温度 60°C、重合時間 20分

【0077】 【表2】

	(11)							
実施例		ポリマー物性						
	H. I.	η sp/C	融点	融解熱量	ML			
	%		℃	J/g				
1	2.3	1.40	198.9	1.1	36			
2	2.6	1.40	199.0	1.4	38			
3	2.7	1.38	198.9	1.7	39			
4	2.7	1.37	198.8	1.8	37			
5	5.9	1.51	198.7	4.1	42			
6	5.7	1.49	198.5	4.0	39			
7	6.1	1.47	198.3	4.4	43			
8	6.0	1.44	198.4	4.3	41			
9	4.3	1.48	199.1	3.5	38			
10	4.6	1.45	198.8	3.7	36			
11	4.8	1.44	199.7	4.0	37			
12	4.7	1.43	199.0	3.9	35			

[0078] 【表3】

実施例	1, 4重	合条件		収量		
	エチレン	1, 5-COD	CS2	Co(Oct)2	重合温度	
	Kg∕cm2	mM	mg/L	mmol	°C	g/L
13	0	10	25	0.035	65	148
14	0.75	5	25	0.035	65	147
15	1.5	0	25	0.035	65	147
16	0.75	5	25	0.053	65	154
17	0.75	5	30	0.053	60	133

1.4重合条件:モノマー溶液700ml、Bd/CHx/C4=33/16/51、DEAC 2.3mmol/L、T EA 1.1mmol/L、水 3.7mmol/L、オクチル酸コバルト 0.013mmol/L、重合温度 7 0°C、重合時間 15分

1,2重合条件:TEA 4.2mmol/L、追加水 31mg、追加ブタジエン 140ml、重合時

[0079]

【表4】

実施例	ポリマー物性							
	H. I.	ηsp/ C	融点	融解熱量	ML	ゲル含量		
	%		°C	J/g		. %		
13	10.3	1.66	200.0	8.1	50	0.008		
14	10.5	1.62	199.8	8.3	48	0.008		
15	10.6	1.59	199.7	8.5	47	0.008		
16	14.2	1.51	200.7	11.3	59	0.010		
17	16.7	1.72	201.2	13.8	73	0.005		

[0800]

実施例	1,4重合条件			1	1,2重合条件			
	エチレン	エチレン 分子量 添加量		CS2	CS2 Co(Oct)2 重合温 度			
	Kg∕cm2	調節剤	mM	mg/L	mmol	°C	g/L	
18		2, 5-NBD	0.6	25	0.035	60	105	

1.4重合条件: モノマー溶液700ml、Bd/CHx/C4=30/35/35、[DEAC] =3.3mmol/L、 [1420] =2.9mmol/L、オクチル酸コパルト 0.009mmol/L、重合温度 70°C、重合時間 20 分 1.2重合条 件:TEA 5mmol/L、追加1,3-ブタジエン 110ml、重合温度 60°C、重合時間 20分

19	1	アレン	3	25	0.038	60	133
20	0.8	アレン	3	25	0.038	60	140
21	1	1, 2-BD	4	25	0.038	60	135
22	0.8	1, 2-BD	4	25	0.038	60	141

1.4重合条件: モノマー溶液750ml、Bd/CHx/C4=40/30/30、DEAC 3.2mmol/上、水 2.1mmol/上、オクチル酸コパルト 0.007mmol/上、重合温度 60℃、重合時間 30分 1.2重合条件: TEA 5mmol/上、追加水 34mg、追加1,3-ブタジェン 50ml、重合時間 15 分

[0081] [表5]

実施例		ポリマー物性							
	H. I.	H. I. η sp/ 融点 融解素				ゲル含量			
	%		°C	J/g		%			
18	5.4	1.47	199.0	4.1	40	0.006			
19	10.8	1.63	200.2	9.1	58	0.011			
20	9.3	1.58	199.5	7.7	63	0.010			
21	10.1	1.61	199.8	8.4	55	0.009			
22	8.9	1.56	199.3	7.3	61	0.011			

<sup>[0082]</sup> 

非芳香族族化水素溶媒中で1,3-ブタジエンを重合して得られる、ゲル含有量の少ないシス-1,4重合体とシンジオタクチック-1,2重合体からなる補強ポリブタジエンゴムの新規な製造方法を提供する。

<sup>【</sup>発明の効果】

フロントページの続き

Fターム(参考) 4J100 AA02Q AR16Q AS02P AS11Q CA04 CA15 CA16 DA09 DA22 DA24 DA40 FA09 FA19 FA30 FA39 JA29 4J128 AA01 AB00 AC47 BA00A BA01B BB00A BB01B BC15B BC16B BC17B

BC19B BC27B CA32C CA48C CB81C EA02 EB13 EC01 ED01 ED06 ED09 EF01 EF02 FA02 FA09 GA04 GA12 GA19 GA22